

INFRARED ILLUMINATOR AND OPTICAL AMPLIFYING MEDIUM

Patent number: JP2003283028
Publication date: 2003-10-03
Inventor: KISHIMOTO SHOICHI; SAKAGUCHI KOICHI; TSUDA
MASAHIRO; NAKAGAKI SHIGEKI; YOSHII NARIKAZU;
FUJIMOTO YASUSHI; NAKATSUKA MASAHIRO
Applicant: NIPPON SHEET GLASS CO LTD;; NAKATSUKA
MASAHIRO;; FUJIMOTO YASUSHI
Classification:
- international: H01S3/17; C03C3/085; C03C3/087; C03C3/091;
C03C3/093; C03C4/12
- european:
Application number: JP20020373468 20021225
Priority number(s): JP20020011508 20020121; JP20020373468 20021225

Report a data error here

Abstract of JP2003283028

<P>PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a glass material that emits light or displays function of optical amplification in an infrared wavelength zone, especially in the wide wavelength range that is used for optical communication without containing rare earths and is stable. <P>SOLUTION: A light emitting glass body or optical amplifying medium comprises a glass composition having a bismuth oxide, silicon dioxide, aluminum oxide and bivalent metal oxide as essential constituents and presenting fluorescence in an infrared wavelength zone by the irradiation of excitation light. This glass composition is heat-treated to form crystallized glass, and thereby, thermal stability is further improved. The wavelength of excitation light is in the range of 400 nm to 850 nm, and the wavelength at which the intensity of fluorescence becomes a maximum is in the range of 1000 nm to 1600 nm. The optical amplifying medium has the gain of amplification in at least a part of wavelength zone in the wavelength range of 1000 nm to 1400 nm. <P>COPYRIGHT: (C)2004,JPO

Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号
特開2003-283028
(P2003-283028A)

(43) 公開日 平成15年10月3日 (2003. 10. 3)

(51) IntCl. ⁷	識別記号	F I	テマコード [*] (参考)
H 0 1 S 3/17		H 0 1 S 3/17	4 G 0 6 2
C 0 3 C 3/085		C 0 3 C 3/085	5 F 0 7 2
3/087		3/087	
3/091		3/091	
3/093		3/093	

審査請求 未請求 請求項の数12 O L (全 13 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号 特願2002-373468 (P2002-373468)
(22) 出願日 平成14年12月25日 (2002. 12. 25)
(31) 優先権主張番号 特願2002-11508 (P2002-11508)
(32) 優先日 平成14年1月21日 (2002. 1. 21)
(33) 優先権主張国 日本 (J P)

(71) 出願人 000004008
日本板硝子株式会社
大阪府大阪市中央区北浜四丁目7番28号
(71) 出願人 596153818
中塚 正大
奈良県生駒市緑ヶ丘1425-78
(71) 出願人 502022634
藤本 靖
大阪府茨木市島2-14-39 島千歳ハイツ
202
(74) 代理人 100069084
弁理士 大野 精市

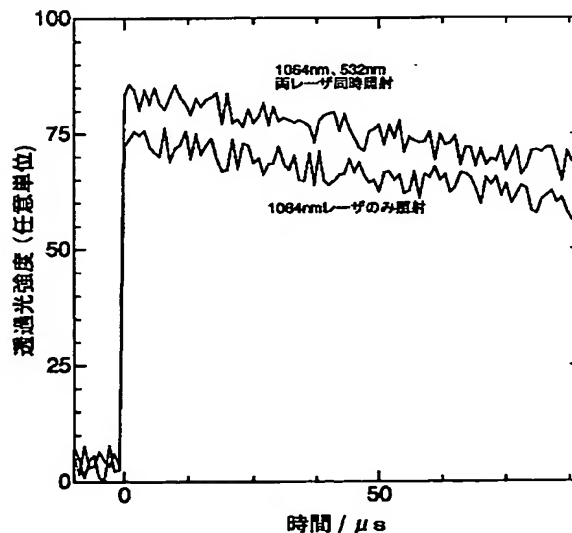
最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 赤外発光体および光増幅媒体

(57) 【要約】

【課題】 赤外波長域、とくに光通信に用いられる広い波長範囲で発光、あるいは光増幅機能を示す希土類を含まず、かつ安定なガラス材料を得る。

【解決手段】 本発明の発光ガラス体または光増幅媒体は、ビスマスの酸化物、二酸化ケイ素、酸化アルミニウムおよび2価金属酸化物を必須成分とし、励起光の照射により赤外波長域で蛍光を呈するガラス組成物からなる。このガラス組成物を熱処理して結晶化ガラスとすることにより、さらに熱的安定性が改善される。励起光の波長は、400 nmから850 nmの範囲で、蛍光の強度が最大になる波長は1000 nmから1600 nmの範囲にある。光増幅媒体としては、波長範囲1000～1400 nmの少なくとも一部の波長領域で増幅利得を有する。



【特許請求の範囲】

【請求項1】ヒスマスの酸化物、二酸化ケイ素（ SiO_2 ）および酸化アルミニウム（ Al_2O_3 ）および2価金属酸化物を必須成分とし、励起光の照射により赤外波長域で蛍光を呈するガラス組成物からなることを特徴とする赤外発光体または光増幅媒体。

【請求項2】前記2価金属酸化物が、少なくとも MgO 、 CaO 、 SrO 、 BaO 、 ZnO の何れか1つである請求項1に記載の赤外発光体または光増幅媒体。

【請求項3】前記励起光の波長が、400nmから850nmの範囲であることを特徴とする請求項1または2に記載の赤外発光体または光増幅媒体。

【請求項4】前記励起光の波長が、400nmから600nmの範囲にあることを特徴とする請求項3に記載の赤外発光体または光増幅媒体。

【請求項5】前記励起光の波長が、650nmから750nmの範囲にあることを特徴とする請求項3に記載の赤外発光体または光増幅媒体。

【請求項6】前記蛍光の強度が最大になる波長が1000nmから1600nmの範囲にあることを特徴とする請求項3、4または5に記載の赤外発光体または光増幅媒体。

【請求項7】前記蛍光の強度の波長に対する半値全幅が150nm以上400nm以下であることを特徴とする請求項6に記載の赤外発光体または光増幅媒体。

【請求項8】波長範囲1000～1600nmの少なくとも一部の波長領域で増幅利得を有する請求項1ないし7に記載の光増幅媒体。

【請求項9】波長範囲1000～1400nmの少なくとも一部の波長領域で増幅利得を有する請求項8に記載の光増幅媒体。

【請求項10】前記ガラス組成物において、酸化物の組成が、含有率の単位をモル%として、下記で示される範囲にあり、

SiO_2	55～80
Al_2O_3	5～25
Li_2O	0～15
Na_2O	0～5
K_2O	0～5
MgO	0～40
CaO	0～30
SrO	0～5
BaO	0～5
ZnO	0～25
TiO_2	0～10
ZrO_2	0～5
B_2O_3	0～10

かつ、2価金属酸化物の含有率の総和

$\text{MgO} + \text{CaO} + \text{SrO} + \text{BaO} + \text{ZnO}$

が、0.1～40モル%の範囲にあり、かつ、ヒスマス

の酸化物の Bi_2O_3 に換算した含有率が、0.01～5モル%の範囲にあることを特徴とする請求項1または2に記載の赤外発光体または光増幅媒体。

【請求項11】前記ガラス組成物において、酸化物として Li_2O を含むことを特徴とする請求項10に記載の赤外発光体または光増幅媒体。

【請求項12】請求項10または11に記載のガラス組成物を母ガラスとする透明結晶化ガラスからなる赤外発光体または光増幅媒体。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】この発明は、光通信分野で利用される赤外波長域での発光体および光増幅媒体に関し、とくにガラス材料を用いた赤外発光体および光増幅媒体に関する。

【0002】

【従来の技術】従来、赤外域で蛍光を呈するガラス材料として、希土類、例えばNd（ネオジム）、Er（エルビウム）やPr（プラセオジム）などのイオンを添加したガラスや結晶化ガラスがよく知られている。これらのガラスを用いたレーザ発光や光増幅については、1990年代頃を中心に精力的に研究開発が行なわれた。その結果、ガラスレーザやエルビウムドープ光ファイバ増幅器に代表されるように、実際に大出力レーザ応用や光通信など種々の分野で利用されている。

【0003】希土類のイオンを添加したガラス材料の発光は、希土類イオンの4f電子の輻射遷移によって生じる。4f電子は外殻電子によって効果的に遮蔽されているため、発光が得られる波長域が狭い傾向を有する。この傾向は、光増幅に应用する場合に、増幅ができる波長範囲が狭くなり、レーザとして用いた場合にはレーザ発振が可能な波長範囲が狭くなる。この特性は、利用できる波長範囲が限定されるという重大な欠点となる。

【0004】この波長範囲を広げるため、例えば特許文献1または特許文献2などで開示されているガラス組成物が提案されている。これらの組成物は、 Bi_2O_3 を多量（例えば20モル%以上）に含み、さらにErを発光元素として含み、利用できる波長範囲が80nm以上と広いことが特徴である。

【0005】また、例えば特許文献3、特許文献4および特許文献5にそれぞれ開示されているガラス組成物が提案されている。この組成物は、希土類を用いないことを特徴とし、CrまたはNiを発光元素として含有している。発光の波長幅が広いことが特徴である。

【0006】さらに特許文献6に開示されているBiドープ石英ガラスが提案されている。この組成物は、Biがゼオライト中にクラスタ化されていることを特徴とし、発光の波長幅が広いことを特徴としている。

【0007】

【特許文献1】特開平11-317561号公報

【特許文献2】特開2001-213636号公報

【特許文献3】特開平6-296058号公報

【特許文献4】特開2000-53442号公報

【特許文献5】特開2000-302477号公報

【特許文献6】特開平11-29334号公報

【0008】

【発明が解決しようとする課題】しかし、上記Biを多量に含むガラス組成物は、発光の起源がErであるため、発光波長範囲を広げることができるが、100nm程度が限度であり、それ以上に広い波長範囲で発光させることは困難である。さらに、それらの組成物は屈折率が約2と非常に高く、通常光通信で用いられている石英ガラス製光ファイバとの接続時に界面での反射などの問題が生じやすい、という欠点がある。

【0009】また、上記Crを含むガラス組成物は、Al₂O₃を主成分とし、その組成にガラス形成能力のある成分がまったく含まれていないか、あるいは少量（20モル%以下）しか含まれていない。したがって、このガラス組成物はガラス形成能力が低く、ガラスの融解時または成型時に極めて失透しやすいという大きな欠点がある。

【0010】上記Niを含むガラス組成物は、組成物中にNi²⁺イオン、Ni³⁺イオンを含む微細結晶、あるいは6配位構造をとるNiイオン、のいずれか一つまたはそれら複数を含有させることが必要で、同時に金属Niの微粒子が析出する。したがって、このガラス組成物は金属Niの析出による失透、あるいは透明性の喪失が起こりやすいという欠点がある。

【0011】さらに、Biがクラスタ化されている石英ガラスは、Biがクラスタ化、つまり互いに極めて近接しているため、近接Bi間でのエネルギーの失活が起こりやすく、光増幅の効率が低い。また、この石英ガラスはゾルゲル法を用い、ゲルを乾燥してガラス化するため、乾燥時の収縮・焼結時のクラックなどの発生が甚だしく、大型のガラス、あるいは光ファイバを安定的に製造することが困難という大きな欠点がある。

【0012】したがって光通信分野で使用される波長のうち、現状ではNd、Er、Prといった希土類元素でカバーできる波長範囲の光増幅媒体しかなく、これ以外の広い波長域では伝送損失を光増幅によって補償できないため、光通信の波長として利用しにくいという問題があった。

【0013】本発明は、このような従来技術における問題点に着目してなされたものであり、その目的とするところは、赤外波長域、とくに光通信に用いられる広い波長範囲で発光、あるいは光増幅機能を示す安定なガラス材料を提供することにある。

【0014】

【課題を解決するための手段】本発明の発光ガラス体または光増幅媒体は、ビスマスの酸化物、二酸化ケイ素

(SiO₂)および酸化アルミニウム(Al₂O₃)および2価金属酸化物を必須成分とし、励起光の照射により赤外波長域で蛍光を呈するガラス組成物からなる。上記の2価金属酸化物は、少なくともMgO、CaO、SrO、BaO、ZnOの何れか1つであることが望ましい。

【0015】励起光の波長は、400nmから850nmの範囲であるが、400nmから600nmおよび650nmから750nmの2つの範囲がとくに好ましい。このとき蛍光の強度が最大になる波長は1000nmから1600nmの範囲にある。また、蛍光の強度の波長に対する半値幅は150nm以上400nm以下である。

【0016】光増幅媒体としては、波長範囲1000～1600nmの少なくとも一部の波長領域で増幅利得を有する。とくに波長範囲1000～1400nmの少なくとも一部の波長領域で増幅利得を有することが好ましい。

【0017】上記のガラス組成物は、酸化物の組成が、含有率の単位をモル%として、下記で示される範囲にあることが望ましい。

SiO ₂	55～80
Al ₂ O ₃	5～25
Li ₂ O	0～15
Na ₂ O	0～5
K ₂ O	0～5
MgO	0～40
CaO	0～30
SrO	0～5
BaO	0～5
ZnO	0～25
TiO ₂	0～10
ZrO ₂	0～5
B ₂ O ₃	0～10

これに加えて、2価金属酸化物の含有率の総和MgO+CaO+SrO+BaO+ZnO

が、0.1～40モル%の範囲にあり、かつ、ビスマスの酸化物のBi₂O₃に換算した含有率が、0.01～5モル%の範囲にあることが望ましい。さらに酸化物としてLi₂Oを含むことがとくに望ましい。上記ガラス組成物を母ガラスとする透明結晶化ガラスを形成でき、これを本発明の赤外発光体または光増幅媒体に適用できる。

【0018】

【発明の実施の形態】以下、この発明の実施の形態について詳細に説明する。本発明の赤外域の広い波長範囲で発光、あるいは光増幅機能を示すガラス材料はBiを含むガラスおよびその結晶化ガラスである。発明者らが見いだしたそのガラス組成物はBi₂O₃およびSiO₂、Al₂O₃、2価金属酸化物を必須成分とし、安定に

ガラス組成物を得ることができ、またそのガラス組成物を母ガラスとする透明結晶化ガラスを得ることができた。

【0019】さらに、より容易に赤外発光を生じさせ、光増幅機能を起こさせるためには、本発明のガラス組成物および結晶化ガラスには、酸化マグネシウム(MgO)、酸化カルシウム(CaO)、酸化ストロンチウム(SrO)、酸化バリウム(BaO)、酸化亜鉛(ZnO)から選ばれる1種類または2種類以上の2価金属酸化物が含まれることが好ましく、さらに酸化リチウム(Li₂O)を同時に含むことがより好ましい。

【0020】本発明のガラス組成物および結晶化ガラスは、赤外域における発光が、波長1000nmから1600nmに極めて広い範囲に及び、しかも強い発光強度と長い蛍光寿命を示した。これは光増幅機能やレーザー機能の発現に好ましい。

【0021】また、本発明のガラス組成物および結晶化ガラスは、光透過スペクトルの3つの波長範囲、450～550nm、660～750nmのうちのいずれかの範囲に光吸収ピークをもち、また450～550nmの範囲の光吸収ピークの波長において、光吸収の吸収係数のベースラインのそれに対する比が0.1以上であるため、光励起が容易であるという効果が得られる。

【0022】本発明のガラス組成物については、上記の透過スペクトルのほか、光増幅特性の基礎となる蛍光スペクトル、蛍光寿命を評価し、さらに光増幅特性および発光特性を評価した。そのほか、基本的な特性として、屈折率、熱膨張係数、ガラス転移点および屈伏点を測定した。主な測定、評価方法を以下に説明する。

【0023】(光透過・吸収スペクトル) 試料ガラスを切断し、20mm×30mm×厚さ3mmの平行平板になるように表面を鏡面研磨し板状試料を作製した。市販の分光光度計を用い、板状試料の光透過スペクトルを波長290～2500nmの範囲で測定した。同時に光透過スペクトルの波長450～550nm、650～750nmのそれぞれの範囲に光吸収ピークが現れているかどうかを観察した。

【0024】また、光透過スペクトルを、モル吸光係数に換算して(つまり、ヒスマスの酸化物をBi₂O₃に換算し、Bi₂O₃を1モル%含み、光路長が1cmであるときの吸光係数に換算した)光吸収スペクトルを求め、光吸収ピークの両側に接線を引いてベースラインとし、光吸収ピークのベースラインに対する吸収係数の比を求めた。

【0025】(蛍光スペクトル) 蛍光スペクトルは上記と同じ板状試料を用い、市販の分光蛍光光度計により測定した。励起光の波長は、500nm、700nmおよび近赤外域の833nmの3種類とし、それぞれの励起波長の下で、蛍光の発光の波長は800nm～1600nmの範囲について測定した。なお、測定時の試料

温度は室温である。測定された蛍光スペクトルに現れた発光ピーク波長、および発光強度がピーク値の半分以上になる波長幅(以下半値全幅と呼ぶ)、および発光ピーク波長における発光強度を求めた。発光強度は任意単位ではあるが、試料形状および測定時の試料の設置位置を同一としているため、強度の比較が可能である。

【0026】(蛍光寿命) 蛍光寿命も上記と同じ板状試料を用いて分光蛍光光度計により測定した。波長500nmのパルス光によって励起し、波長1140nmでの発光の時間的減衰を測定した。その減衰曲線に対して指数関数をフィッティングすることにより蛍光寿命を算出した。

【0027】(光増幅特性) 光増幅特性の測定装置を図1に示す。光増幅のエネルギー源となる励起光の波長は532nm、増幅すべき信号光の波長は1064nmおよび1314nmの2種類を用いた。基本的な構成は、励起光と信号光とを試料ガラス中で空間的に重ね、試料ガラスを透過してきた信号光の強度の変化を測定するものである。

【0028】波長532nmの励起光20の光源26には半導体レーザー(LD)励起Nd-YAG緑色レーザーからの連続光を用いた。励起光は焦点距離300mmの凸レンズ52で集光し、試料ガラス10の厚み方向中央部に焦点位置62がくるように調整した。

【0029】一方信号光30は、波長が1064nmの場合には、励起光源26とは別の半導体レーザー励起Nd-YAGレーザーを光源36とし、パルス幅数nsのパルス光を用いた。波長が1314nmの場合には、その波長の半導体レーザーからの連続光を用いた。信号光30は、励起光20とは逆方向から試料ガラス10に入射するようにし、焦点距離500mmまたは1000mmの凸レンズ54で集光して試料ガラス10の厚み方向中央部に焦点位置がくるように調整した。両レンズ52、54の焦点距離の組み合わせは、信号光ビームが通過する空間が励起光ビームが通過する空間内に十分含まれるように選択した。

【0030】また、信号光30と励起光20の合波・分波は、反射鏡72、74を利用して行った。基本的な光学系は、図1に示すように励起光20は反射鏡74、72を通過するように、信号光30は反射させるように構成した。

【0031】信号光波長が1064nmの場合には、信号光の反射鏡として、通常の透明な板ガラスを用いた。透明な板ガラスの場合、表面で数%の反射が生じるので、それを利用した。光源(Nd-YAGレーザー)36から出た波長1064nmの信号光30は、反射鏡72で一部が反射され、試料ガラス10中に入射され、これを透過した信号光32、すなわち増幅された信号光は反射鏡74でその一部が反射され、レンズ56を介して光検出系80に導かれる。

【0032】2枚の反射鏡72、74における波長1064nmの光の反射率は高くはないが、信号光30はパルス光であり、その尖頭値が非常に大きい（レーザの出射位置でメガワットクラス）のため、測定は容易である。なお、励起光20は反射鏡74をほとんど損失なく通過して試料ガラス10に達する。試料で光増幅に寄与しなかった励起光22は、反射鏡72に達するが、この反射鏡での反射量はわずかであるので、信号光光源36に悪影響を与えることはない。

【0033】信号光波長が1064nmの場合の光検出系80の詳細を図2に示す。遮光カバー88で覆った光検出系80に導かれた信号光32を、可視光カットフィルタ82を通し、さらに波長1064nmの光のみ通過する干渉フィルタ84を用いて信号光成分以外の光を除去する。信号光は光検出器86で光信号強度に対応した電気信号92に変換され、オシロスコープ90上に表示される。光検出器86としてはSi系フォトダイオードを使用することができる。

【0034】信号光の波長が1314nmの場合は、反射鏡72、74として、波長1314nmに対して高反射率をもつ誘電体多層膜を用いた。波長1314nmのLDから出射された信号光30は、反射鏡72で反射され、試料ガラス10中に入射される。光増幅された信号光32は反射鏡74で反射されて光検出系80に導かれる。励起光20は反射鏡74をほとんど損失なく通過して試料ガラス10に達する。試料で光増幅に寄与しなかった励起光22は、反射鏡72に達し、わずかに反射される。この反射光が信号光光源30に入射するのを防ぐため、波長532nmに対して高反射率をもつように構成した誘電体多層膜（図示しない）を挿入した。

【0035】信号光波長が1314nmの場合の光検出系80の詳細を図3に示す。光検出系80に導かれた信号光32は、焦点距離の長い（1000mm）のレンズ58でピンホール83上に集光される。ピンホールを通すことで信号光以外の方向に進む成分、すなわちASE光および散乱光成分を除去できる。さらに分光プリズム55を通過させることにより、波長532nmの励起光成分を除去し、信号光成分のみを光検出器86に入射する。光信号はそれに対応した電気信号92に変換され、オシロスコープ90上に表示される。光検出器86としてはGe系フォトダイオードを使用することができる。

【0036】図1に示した光学系では、励起光20の進行方向と信号光30の進行方向とが逆向きであるが、これに限定されるものではなく、例えば両方の光の進行方向を一致させてもよい。

【0037】上述の光学系を用いた光増幅の測定は以下のようにして行った。試料ガラス10を平行平板になるように両面を鏡面研磨しブロック状試料を作製した。試料ガラスの厚みは、励起光の波長、例えば波長523nmにおいて、透過率が約95%になる厚みとした。この

試料ガラス10を図1の位置にセットし、信号光30と励起光20とが試料中でよく重なるように調整を行った。

【0038】まず、信号光30を試料ガラス10に照射し、試料ガラスを透過してきた信号光32の強度をオシロスコープ90で測定する。つぎに、信号光30の照射を続けたまま、励起光20を試料ガラス10に照射し、同様に信号光32の強度をオシロスコープ90で測定した。信号光だけを照射したときと、信号光と励起光とを同時に照射したときの、透過信号光の強度を比較することにより、光増幅現象を確認することができる。以下、実施例および比較例により、この発明をさらに詳細に説明する。

【0039】（実施例1～23）表1、表2に示した各組成成分の含有率となるように、通常ガラス原料であるシリカ、アルミナ、炭酸リチウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、酸化マグネシウム、炭酸カルシウム、炭酸ストロンチウム、炭酸バリウム、チタニア、ジルコニア、酸化ホウ素、および三酸化ビスマスなどを用いてバッチを調合した。

【0040】なお、三酸化ビスマスの不要な還元防止と、ガラスの清澄を目的として、MgO成分の一部を試薬として市販されている硫酸マグネシウム（ $MgSO_4$ ）に振り替え、またガラス組成に Na_2O が含まれている場合は、 Na_2O 成分の一部を硫酸ナトリウム（ Na_2SO_4 ）に振り替えて導入した。振り替えた硫酸マグネシウムや硫酸ナトリウムの量は、三酸化ビスマスに対するモル比で1/20とした。

【0041】調合したバッチを白金ルツボを用いて1600℃で18時間保持し、その後鉄板上に流し出した。流し出したガラス熔融液は10数秒で固化し、このガラスを電気炉中で800℃、30分保持した後、炉の電源を切り、室温まで放冷して試料ガラスとした。

【0042】つぎに、上記試料ガラスを用いて色調、透過スペクトル、蛍光スペクトル、蛍光寿命、屈折率、熱膨張係数、ガラス転移点および屈伏点を以下のように測定し、結果を表1、表2に示した。

【0043】実施例1～23のガラスは、表1、表2に示すように、何れも目視観察において赤色ないし赤褐色を示した。これらの試料ガラスは、図4に示すように、波長450nm～550nm、および650～750nmの範囲に光吸収ピークを示した。図4は実施例1および4の例を示しているが、実施例1～23のいずれも同様な特性を示した。

【0044】図5は光透過スペクトルから求めた光吸収ピークの例を示している。図示するようにベースラインを引き、光吸収ピークのベースラインに対する吸収係数の比の求めた。波長450～550nmの範囲にある光吸収ピークの波長において、光吸収の吸収係数のベースラインのそれに対する比が0.1以上であった。図5は

実施例7および11について示したが、表1、表2に示すように、実施例1～23はほぼ同様の特性を示した。

【0045】実施例1～23のすべてのガラスにおいて、表1、表2に示すように赤外域での蛍光が観測された。図6には実施例10の蛍光スペクトルを示す。波長500nm、700nm、833nmの各波長の光照射による励起によって、波長1000～1600nmに及ぶ波長範囲の極めて広い発光が得られている。

【0046】さらに、発光半値全幅については、実施例15のガラスを833nmの波長の光で励起した場合、本実施例中最大の波長幅349nmが得られた。その他全ての実施例においても波長幅150nm以上であり、本発明のガラスは広い波長範囲で強く発光していると言える。

【0047】算出した蛍光寿命の値も表1、表2に同時に示した。実施例18では蛍光寿命は508μsに達する長寿命を示し、その他の実施例1、3、4、7、9、10、12～22において、200μs以上の長い蛍光寿命が得られている。すなわち、本発明のガラスは効率よく赤外域で発光していることが分かる。

【0048】さらに、本発明のガラスの光増幅特性を測定した。図7は実施例10のガラスに対して、波長1064nmの信号光のみを照射した場合と、波長1064nmの信号光に加えて532nmのレーザー光を重ねて照射した場合について、それぞれ観測された透過光強度を示している。信号光だけを照射したときに比べ、波長532nmの光を同時に照射したときの方が、透過光強度が明らかに増加しており、光増幅の効果を確認することができる。

【0049】また、図8は上記と同じ実験を、信号光の波長を1314nmのレーザー光に変えて行った結果を示す。信号光波長が1064nmの場合と同様に、信号光だけを照射したときに比べ、波長532nmの光を同時に照射したときの方が、透過してきた信号光の強度が明らかに増加しており、信号光波長が1314nmの場合にも、光増幅の効果を確認することができる。

【0050】また、このガラスの発光が最大になる発光波長は約1140nmであり、1064nmと同じ発光強度になる波長は約1350nmであるため、少なくとも1064nmから1350nmにわたる波長範囲のなかで、250nm以上の波長範囲で光増幅を行なわせることが可能である。これ以外の実施例1～23についても同様の結果を得た。

【0051】（実施例24）実施例24は、結晶化ガラスの例である。その製法と特性について以下に説明する。実施例11のガラスに対して、780℃に設定した電気炉の中で1時間保持し、その後、電気炉内の温度を5℃/分で昇温して850℃にまで上げてさらに1時間保持し、炉の電源を切り室温まで冷却する処理を施したものである。

【0052】上記の熱処理によって、試料ガラスは変形することなく、また色調も熱処理前とほとんど変化しなかった。しかし、熱処理後のガラスのガラス転移点および屈伏点を測定すると、熱膨張曲線には室温から1000℃までの間に変曲点や極大値がみられなかった。このことから熱処理によって結晶化ガラスが得られ、さらにこの結晶化ガラスは耐熱性に優れるものであることが分かる。

【0053】この実施例24の結晶化ガラスに対して、上記の各測定を行ない、その結果を同じく表2に記載した。表2に見られるように、波長450nm～550nm、および650～750nmの各々の範囲に光吸収ピークを示した。また500nm、700nm、833nmの各波長の光照射による励起によって、波長1000～1600nmに及ぶ極めて広い波長範囲の発光が得られ、しかも蛍光寿命も203μsと長く、高効率で赤外発光および光増幅の効果を得た。

【0054】（比較例1～4）表3に示した組成となるように、実施例と同様の方法で試料ガラスを作製した。ただし、比較例4では、調合したバッチを白金ルツボを用いて1450℃で4時間保持し、その後鉄板上に流し出した。このガラスを電気炉中、550℃で30分保持した後、炉の電源を切り、室温まで放冷して徐冷し試料ガラスとした。

【0055】これらの試料ガラスを用いて、実施例と同様に色調、透過スペクトル、蛍光スペクトルを測定し、表3にその結果を示した。比較例1および2では、流し出した後、徐冷して得た固化物は、表面につやがなく、内部まで完全に失透しており、ガラスが得られなかった。比較例3は、得られた試料ガラスは濃褐色を示し、その透過スペクトルには光吸収ピークが観察されず、波長400nmから850nmの何れの波長の光を照射しても赤外域での発光は観察されなかった。比較例4は、一般的なソーダライムガラスであるが、得られた試料ガラスは無色透明で、その透過スペクトルにも光吸収ピークは観察されず、波長400nmから850nmの何れの波長の光を照射しても赤外域での発光は観察されなかった。

【0056】以下に実施例、比較例から得られる組成の限定理由を説明する。まず、ビスマスの酸化物は本発明のガラス組成物が発光ないし光増幅を呈するための必須成分である。ビスマスの酸化物は、三酸化ビスマス(Bi₂O₃)あるいは五酸化ビスマス(Bi₂O₅)であることが好ましい。その含有量が0.01モル%未満の場合は、ビスマスの酸化物による赤外発光の強度が弱くなりすぎてしまう。

【0057】一方5モル%を越える場合は、光透過スペクトルに波長450～550nmの範囲に光吸収ピークが現れなくなり、赤外発光が発現しなくなる。つまり、ビスマスの酸化物を三酸化ビスマス(Bi₂O₃)に換算

した含有量で示して、0.01～5モル%であるのが好ましく、さらには0.01～3モル%であることがより好ましい。

【0058】また、ガラスを熔融する途中でビスマス酸化物の一部が還元された場合、そのガラス組成物は赤外域で発光しなくなり、また濃褐色ないし黒色を呈するようになる。しかも白金あるいは白金系合金製の溶融容器（ルツボなど）が侵食される可能性があるため、ガラス原料の一部には、金属硫酸塩や金属硝酸塩など、酸化性の高い原料を用いることが好ましい。なお、金属硫酸塩や金属硝酸塩などとして用いるべき原料の量は、モル比で表示して、ビスマス酸化物の1/20以上であることが好ましい。

【0059】 SiO_2 は、ガラスの網目構造を構成する必須成分である。 SiO_2 の含有率が高くなるにしたがい、ガラス組成物および結晶化ガラスはより強く赤外発光を示すようになるが、同時にガラス融液の粘度が高くなり、ガラス組成物の製造が困難になる。また、 SiO_2 の含有率が低いと、ガラス組成物および結晶化ガラスの赤外発光強度が低下し、さらに SiO_2 の含有率が低くなると、ガラス製造時に失透が発生し、ガラス組成物および結晶化ガラスを得ることができなくなる。したがって、 SiO_2 の含有率は55～80モル%であることが好ましく、さらに60～75モル%の範囲がより好適である。

【0060】 Al_2O_3 は、ビスマスの酸化物がガラス組成物および結晶化ガラス中において赤外発光を呈するために必須の成分である。その含有量が5モル%未満の場合は、この効果が現れない。一方、 Al_2O_3 の含有率が高くなるにしたがい、ガラス組成物および結晶化ガラスの赤外発光強度は強くなるが、含有量が25モル%を超えるとバッチをいくら加熱しても溶解し切れなくなるなど、溶解性が悪化する。また、バッチが完全に溶解した場合でも、冷却固化の際に極めて失透し易くなり、ガラス形成が困難となる。したがって、 Al_2O_3 の含有率は5～25モル%である必要があり、5～20モル%が好ましく、さらには10～20モル%がより好適である。なお、「バッチ」とは、各組成成分が所定の含有率になるようにガラス原料を調合したものをいう。

【0061】2価金属酸化物 RO ($\text{RO}=\text{MgO}+\text{CaO}+\text{SrO}+\text{BaO}+\text{ZnO}$)は、ガラスの溶解性を向上させるために必須の成分である。 RO を全く含まない場合は、ガラス融液の粘性が極めて高くなり、均質なガラスを得ることが困難になり、またバッチの熔融が遅く溶解性が劣化する。 RO を少なくとも0.1モル%添加すれば、上記の RO の好ましい効果を得ることができる。

【0062】一方、 RO の含有量の増加に伴い、ガラスの均質化は容易になるが、含有量が40モル%を超えると、まずガラス組成物が濃褐色を示し、波長450～5

50nmの範囲に光吸収ピークが観察されなくなり、同時に赤外発光が得られなくなる。またガラス熔融液の粘度が必要以上に低下し、冷却固化の際に失透が起こりガラスが形成されなくなる。したがって、 RO の含有量は0.1～40モル%である必要があり、0.1～35モル%がより好ましく、さらに0.2～30モル%の範囲がより好適である。

【0063】さらに、 RO の原料の一部に硫酸塩 (RSO_4) や硝酸塩 ($\text{R(NO}_3)_2$) など、酸化性の高い原料を用いることが好ましい。これは、これら酸化性の高い原料を用いると、バッチの溶解途中やガラス融液の熔融中に酸化性の高い化合物を発生し、ビスマスの酸化物が不必要に還元されるのを防ぐことができるという優れた効果を発揮する。なお、上記原料は、溶解途中または熔融中に一部が分解されることで清澄剤としての効果も期待される。

【0064】 RO のうち、 MgO は、ガラス中において網目修飾酸化物としてはたらく最も重要な必須の成分である。 MgO バッチの熔融を速め溶解性を高める成分である。 MgO の含有率が高いほどこれらの機能がよく発揮されるが、一定値を超えると、まずガラス組成物が濃褐色を示し、波長450～550nmの範囲に光吸収ピークが観察されなくなるようになり、それと同時に赤外発光強度が激減し、発光しなくなる。それを越えて含有量が大きくなるとガラス熔融液の粘度が必要以上に低下し、冷却固化の際に失透が起こりガラスが形成されなくなる。したがって、 MgO の含有率は、0.1～40モル%である必要があり、0.1～35モル%がより好ましく、0.1～30モル%がさらに好適である。

【0065】 CaO は、 MgO と同様にバッチの溶解性を高める成分であるが、任意の成分である。また、ガラスの耐失透性を高める性能においては MgO より優れる成分である。しかし、 CaO の含有量が大きくなりすぎると、ガラスは濃褐色を示すようになり、波長450～550nmの範囲に光吸収ピークが観察されなくなり、同時に赤外発光を示さなくなる。そのため、 CaO の含有率が決定され、0～30モル%である必要があり、0～20モル%が好ましく、0～18モル%の範囲がより好ましく、さらには0～10モル%がもっとも好適である。

【0066】 SrO は、 MgO や CaO と同様にバッチの溶解性を高める任意の成分である。 SrO は少量（例えば0.1モル%）でも含有されれば、ガラスの耐失透性を大幅に改善することができる。しかし、 SrO はビスマス含有ガラスの赤外発光強度を急激に低下をさせるはたらきが強く、組成物が赤色ないし赤褐色と赤外発光を示す SrO の含有量の範囲は狭い。そのため、 SrO の含有率が決定され、0～5モル%である必要がある。

【0067】 BaO は、 MgO や CaO 、 SrO と同様にバッチの溶解性を高める任意の成分である。また、

BaOは他の2価金属酸化物よりも屈折率を高める効果が高い。ガラスは屈折率が高い方が、表面の光沢が強く、本発明の赤色ないし赤褐色の効果を高めることができる。したがって、本発明のガラス組成物にはBaOを含有させることが好ましい。しかし、BaOはビスマス含有ガラスの赤外発光強度を急激に低下をさせるはたらきが強く、組成物が赤色ないし赤褐色と赤外発光を示すBaOの含有量の範囲は狭い。そのため、BaOの含有率が決定され、0～5モル%である必要がある。

【0068】ZnOもまたバッチの溶解性を高める任意の成分である。ZnOはCaO、SrO、BaOと比べて、ビスマス含有ガラスを赤色ないし赤褐色に呈色させる効果が高い好ましい成分である。また、ZnOはMgOと比べて、ガラスの屈折率を高めることはたらきが強い。ZnOの含有率が高いほどこれらの機能がよく発揮されるが、一定値を越えると、まずガラス組成物が濃褐色を示し、波長450～550nmの範囲に光吸収ピークが観察されなくなるようになり、さらに含有量が大きくなると、ガラスは分相して乳濁し、透明なガラスが得られなくなる。したがって、ZnOの含有率は、0～25モル%である必要があり、0.1～20モル%がより好ましく、0.1～18モル%の範囲がさらに好適である。

【0069】Li₂Oは、ガラス中において網目修飾酸化物としてはたらく重要な任意の成分である。Li₂Oは、とくに溶解温度を下げて溶解性を高める成分でもあるとともに、ガラスの屈折率を高めることができる成分でもある。また、適量の添加は光吸収強度を増進し、赤外発光強度を高める効果がある。上記の目的には、Li₂Oの含有量は多いほどよいが、一定値を越えると、まずガラス組成物が濃褐色を示し、波長450～550nmの範囲に光吸収ピークが観察されなくなるようになり、同時に赤外発光強度が激減する。それを越えて含有量が大きくなるとガラス熔融液の粘度が必要以上に低下し、冷却固化の際に失透が起こりガラスが形成されなくなる。したがって、Li₂Oの含有率は、0～15モル%である必要があり、0～12モル%がより好ましい。

【0070】Na₂Oは、熔融温度を下げるとともに、液相温度を下げる効果があり、ガラスの失透を抑えることができる成分である。しかし、Na₂Oはビスマス含有ガラスを濃褐色に呈色させ赤外発光を弱める働きが強いので、多量の含有は好ましくない。したがって、Na₂Oの好ましい含有率の範囲は0～5モル%であり、より好ましくは0～2モル%である。

【0071】K₂Oは、液相温度を下げる効果があり、ガラスの失透を抑えることができる成分である。しかし、K₂Oは比較的少量の添加で、ビスマス含有ガラスの赤外発光を弱め、組成物を濃褐色に呈色させるはたらきが強いので、多量の含有は好ましくない。したがって、K₂Oの好ましい含有率の範囲は0～5モル%であ

り、より好ましくは0～2モル%である。

【0072】さらに、上記Li₂O、Na₂O、K₂Oで示されるアルカリ金属Mの酸化物の原料の一部に硫酸塩(M₂SO₄)や硝酸塩(MNO₃)など、酸化性の高い原料を用いることが好ましい。これは、これら酸化性の高い原料を用いると、バッチの溶解途中やガラス融液の熔融中に酸化性の高い化合物を発生し、ビスマスの酸化物が不必要に還元されるのを防ぐことができるという優れた効果を発揮する。なお、上記原料は、溶解途中または熔融中に一部が分解されることで清澄剤としての効果も期待される。また、とくに硫酸塩はバッチの溶解初期に先に融解し、バッチ中のSiO₂の融解を助けるはたらきがあり、ガラスの溶解性を高めることができる。

【0073】TiO₂は、ガラス組成物の屈折率を高めるとともに、ビスマスの酸化物の赤外発光を助ける任意の成分である。前述したBaOは、ビスマス含有ガラスの赤外発光強度を低下させるはたらきが強いが、TiO₂は逆に赤外発光強度を高める効果があるため、BaOよりも好ましい成分である。しかし、TiO₂は、乳白色のガラスに比較的多量に含まれることから判るように、ガラスを乳濁させる機能(副作用)がある。そのため、その含有率は10モル%以下である必要がある。したがって、TiO₂の含有率は、0～10モル%である必要があり、0～5モル%の範囲がより好ましい。

【0074】ZrO₂は、TiO₂と同様にガラス組成物の屈折率を高めるとともに、ビスマスの酸化物の赤外発光を助ける任意の成分である。しかし、ZrO₂は、結晶化ガラスの核生成剤として用いられることが示すように、ガラスの結晶化を促し、またガラス組成物の密度を高める機能(副作用)を備える。したがって、不必要な結晶化(失透)と密度の上昇とを避けるため、ZrO₂の含有率は5モル%以下である必要がある。したがって、ZrO₂の含有率は0～5モル%である必要があり、0～3モル%が好ましい。

【0075】B₂O₃は、任意の成分であるが、ガラス融液の粘性を下げ、ガラスの均質化に役立つ成分である。この効果は、特にSiO₂やAl₂O₃が多量に含まれている場合に顕著である。ただし、B₂O₃の含有量が多量になると、ガラスは分相し、乳濁する傾向が高くなる。したがって、B₂O₃の含有率は0～10モル%である必要がある。

【0076】これらの成分以外に、屈折率の制御、温度粘性特性の制御、失透の抑制などを目的として、Y₂O₃、La₂O₃、Ta₂O₅、Nb₂O₅、GeO₂、In₂O₃などの成分が合計で5モル%を上限として含有されていてもよい。さらに、上記成分以外に、溶解時の清澄、ビスマスの酸化物の還元の防止などを目的として、As₂O₃、Sb₂O₃、SO₃、SnO₂、Fe₂O₃、ClまたはFなどの成分が合計で1モル%を上限として含有されていてもよい。

【0077】なお、産業上利用し得るガラス原料に微量不純物として含まれる他の成分が混入する場合もある。これら不純物の合計含有率が1モル%未満の場合は、ガラス組成物の物性に及ぶ影響は小さく、実質上問題とならない。

【0078】以上より、本発明の発光体または光増幅媒体は、現在光通信で主に用いられている波長領域の一つである1310nm帯で有効に利用できる。これに加え、これまで適切な光増幅材料が報告されていない *

*め、光通信で利用することのできなかつた、1100～1300nmの範囲の波長で動作する新たな光増幅媒体を提供することができる。また図4に示すように、1000nmから1600nmにわたる蛍光スペクトルの広がりから、極めて広い波長範囲で動作する光増幅器が実現できる。

【0079】

【表1】

組成(mola)	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
SiO ₂	68.3	70.3	71.3	67.8	67.7	67.7	64.4	67.9	68.3	73.2	70.8	73.3
Al ₂ O ₃	14.9	13.9	14.9	15.4	15.4	15.3	13.9	10.1	12.9	14.9	13.8	14.9
Li ₂ O	5.0	8.9	8.9	0	0	0	5.0	0	0	9.9	8.0	0
Na ₂ O	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0.0	0.9	0
K ₂ O	0	0	0	0	0	0	0	0.1	0	0	0.3	0
MgO	9.9	3.0	3.0	15.5	0.1	3.9	14.9	1.0	14.9	0.1	0.5	9.9
CaO	0	0	0	0	15.6	0	0	5.8	0	0	0	0
SrO	0	0	0	0	0	0	0	2.1	0	0	0	0
BaO	0	0	0	0	0	0	0	2.8	0	0	1.1	0
TiO ₂	0	2.0	0	0	0	0	0	0	0	0	2.3	0
ZrO ₂	1.0	1.0	1.0	0	0	0	1.0	0	0	1.0	1.1	1.0
ZnO	0	0	0	0	0	11.6	0	0	0	0	1.1	0
ThO ₂	0	0	0	0	0	0	0	10.0	5.0	0	0	0
Bi ₂ O ₃	1.0	1.0	1.0	1.3	1.3	1.5	1.0	0.3	1.0	1.0	0.3	1.0
RO	9.9	3.0	3.0	15.5	15.6	15.5	14.9	11.6	14.9	0.1	2.7	9.9
ガラスの色調	赤	赤	赤	赤	赤	赤	赤褐色	赤褐色	赤	赤	赤	赤
光吸収ピークの有無	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり
450～550nmの範囲	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり
ピークとベースラインの比	1.01	0.14	0.44	1.47	1.50	1.80	0.30	0.59	0.90	1.53	1.01	1.43
650～750nmの範囲	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり
蛍光スペクトル 500nm励起時												
蛍光ピーク波長 / nm	1151	1166	1164	1170	1160	1130	1151	1110	1123	1169	1140	1126
蛍光半値幅 / nm	258	257	259	270	290	230	276	220	218	284	250	224
同 700nm励起時												
蛍光ピーク波長 / nm	1103	1110	1108	1110	1100	1100	1100	1100	1097	1110	1100	1095
蛍光半値幅 / nm	182	182	180	200	190	170	184	100	172	192	180	172
同 833nm励起時												
蛍光ピーク波長 / nm	1250	1269	1262	1250	1280	1250	1267	1250	1232	1255	1260	1244
蛍光半値幅 / nm	322	305	329	280	310	310	321	330	318	320	300	304
蛍光寿命 / μs	290	-	271	259	-	-	214	-	348	314	-	392
屈折率	1.548	1.541	1.538	-	-	-	1.555	-	1.537	1.524	-	1.529
アッベ数	61	68	61	-	-	-	60	-	61	61	-	58
熱膨張係数 / 10 ⁻⁶ ℃ ⁻¹	38	41	42	-	-	-	42	-	30	41	-	28
ガラス転移点 / °C	718	690	680	-	-	-	702	-	740	713	-	603
融伏点 / °C	759	763	770	-	-	-	772	-	803	772	-	682

【0080】

【表2】

組成(mol%)	実施例	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	18
SiO ₂		73.3	64.4	61.4	78.2	67.3	73.8	73.7	75.6	72.3	64.0	61.8	70.0
Al ₂ O ₃		14.9	13.9	11.9	8.9	20.8	15.0	15.0	7.8	10.8	19.2	21.9	13.8
Li ₂ O		5.0	0	0	5.0	5.0	10.0	10.0	8.0	8.0	5.0	5.0	8.0
Na ₂ O		0	0	0	0	0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
K ₂ O		0	0	0	0	0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
MgO		5.0	19.8	24.8	5.0	5.0	0.1	0.1	8.9	9.9	9.9	10.0	0.5
CaO		0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
SrO		0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
BaO		0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
TiO ₂		0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
ZrO ₂		1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.1
SnO		0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
B ₂ O ₃		0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
Bi ₂ O ₃		1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	0.1	0.1	1.0	1.0	1.0	0.3	0.3
RO		5.0	19.8	24.8	5.0	5.0	0.1	0.1	8.9	9.9	9.9	10.0	2.7
ガラスの色調		赤	赤	赤	赤	赤	赤	赤	赤	赤	赤	赤	赤
全吸収ピークの有無		あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり
450～550nmの範囲		あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり
ピーク波長の比		1.94	0.99	0.73	1.15	1.39	0.10	0.81	0.08	0.67	1.08	0.39	1.01
650～750nmの範囲		あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり	あり
紫外光透過率 300nm励起時													
発光ピーク波長 / nm		1145	1133	1143	1181	1143	1113	1131	1158	1153	1148	1125	1170
発光半値幅 / nm		295	223	243	280	281	187	258	269	284	278	228	290
同 700nm励起時													
発光ピーク波長 / nm		1103	1093	1093	1111	1100	1102	1106	1111	1082	1100	1097	1120
発光半値幅 / nm		179	180	187	184	181	157	184	175	175	188	171	210
同 833nm励起時													
発光ピーク波長 / nm		1249	1255	1265	1259	1250	-	1240	1268	1252	1249	1235	1270
発光半値幅 / nm		304	328	349	314	324	-	304	304	353	355	410	380
発光寿命 / μs		304	335	256	344	382	508	378	318	289	279	-	203
屈折率		1.530	1.549	1.585	1.615	1.542	1.514	1.519	1.523	1.530	1.534	1.550	-
アッベ数		80	57	59	59	59	56	56	69	58	64	34	-
熱膨張係数 / 10 ⁻⁶ /°C		31	32	35	-	-	-	35	35	37	38	37	-
ガラス転移点 / °C		731	785	777	-	-	-	730	679	710	735	746	-
屈折点 / °C		794	843	833	-	-	-	800	752	783	788	798	-

【0081】

【表3】

比較例 組成(mol%)	1	2	3	4
SiO ₂	64.4	64.4	66.5	70.4
Al ₂ O ₃	11.9	12.9	4.9	2.3
Li ₂ O	19.8	9.9	0	0
Na ₂ O	0	0	8.8	13
K ₂ O	0	0	2.8	0
MgO	3.0	8.9	3.9	6
CaO	0	0	8.7	8
SrO	0	0	1.7	0
BaO	0	0	0.2	0
TiO ₂	0	0	0	0
ZrO ₂	0	5.0	2.2	0
Bi ₂ O ₃	1.0	1.0	0.3	0.3
ガラス	失透	失透	ガラス化	ガラス化
ガラスの色調	-	-	無茶	透明
光吸収ピーク	-	-	なし	なし

【0082】

【発明の効果】本発明の発光体または光増幅媒体は、安定なガラス材料によって構成されるため、現在光通信で主に用いられている波長領域の一つである1310nm帯で有効に利用できる。これに加え、蛍光スペクトルの広がりから、さらに極めて広い波長範囲で動作する光増幅器が実現できる。

【図面の簡単な説明】

【図1】 光増幅特性評価用光学系を示す概略図である。

【図2】 光増幅特性評価用光学系における1100nm帯用光検出系を示す図である。

【図3】 光増幅特性評価用光学系における1300nm帯用光検出系を示す図である。

【図4】 本発明の実施例における光透過スペクトルを示す図である。

【図5】 本発明の実施例における光吸収スペクトルを示す図である。

【図6】 本発明の実施例における蛍光スペクトルを示す図である。

【図7】 本発明の実施例における光増幅特性の一例を示す図である。

【図8】 本発明の実施例における光増幅特性の他の例を示す図である。

【符号の説明】

10 試料ガラス

20 励起光

26 励起光源

30 信号光

36 信号光源

52、54、56、58 凸レンズ

55 プリズム

72、74 反射鏡

80 光検出系

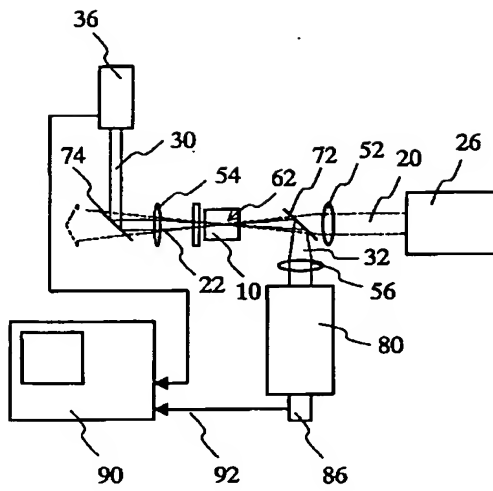
82、84 フィルタ

83 ピンホール

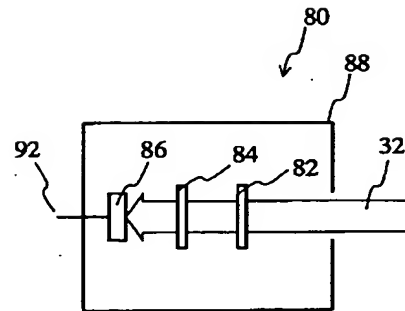
86 光検出器

90 オシロスコープ

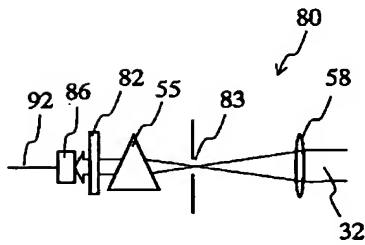
【図1】



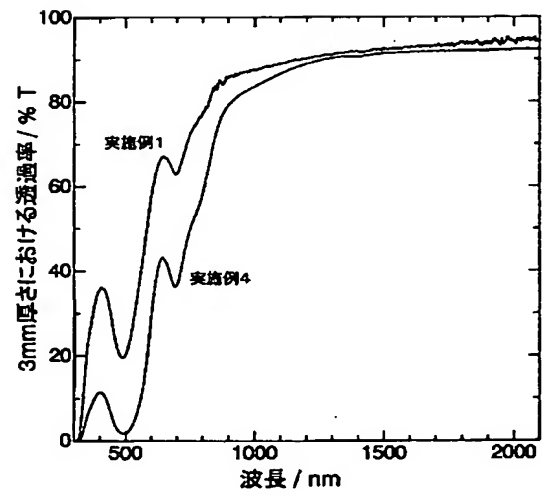
【図2】



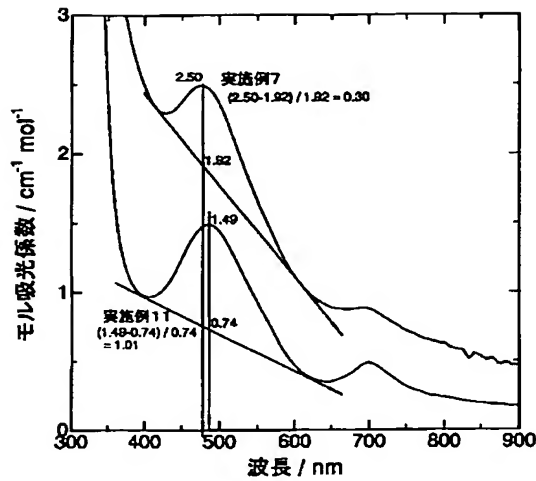
【図3】



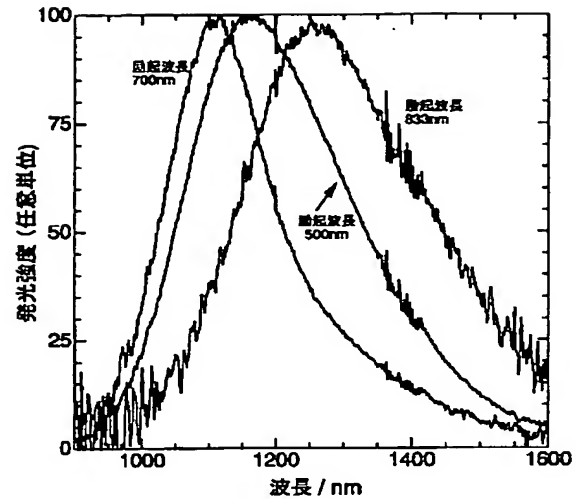
【図4】



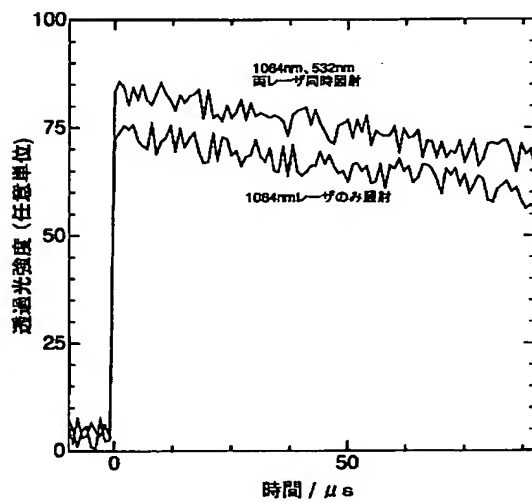
【図5】



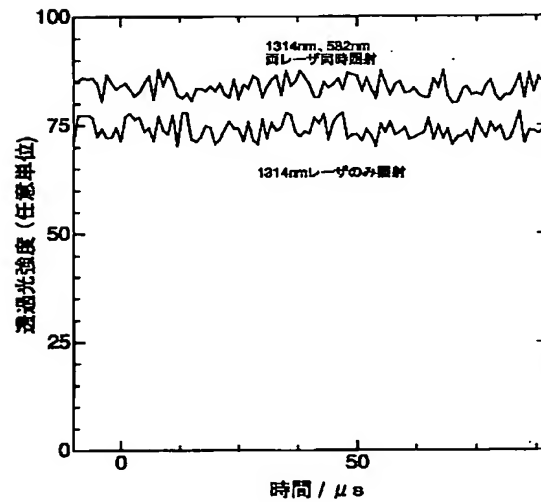
【図6】



【図7】



【図8】



フロントページの続き

(51)Int.Cl.⁷ 識別記号
C 0 3 C 4/12

F I テーマード (参考)
C 0 3 C 4/12

(72)発明者 岸本 正一
大阪府中央区北浜4丁目7番28号 日本板硝子株式会社内

(72)発明者 津田 正宏
大阪府中央区北浜4丁目7番28号 日本板硝子株式会社内

(72)発明者 坂口 浩一
大阪府中央区北浜4丁目7番28号 日本板硝子株式会社内

(72)発明者 中垣 茂樹
大阪府中央区北浜4丁目7番28号 日本板硝子株式会社内

(13)

特開 2 0 0 3 - 2 8 3 0 2 8

(72)発明者 吉井 成和
大阪市中央区北浜 4 丁目 7 番 28 号 日本板
硝子株式会社内

(72)発明者 藤本 靖
大阪府茨木市島 2 - 14 - 39 島千歳ハイツ
202

(72)発明者 中塚 正大
奈良県生駒市緑ヶ丘 1425 - 78

F ターム (参考) 4G062 AA04 AA11 BB01 BB06 CC10

DA06 DA07 DB03 DB04 DC01

DC02 DC03 DD01 DE01 DE02

DE03 DE04 DF01 EA01 EA02

EA03 EA04 EA10 EB01 EB02

EB03 EC01 EC02 EC03 ED01

ED02 ED03 ED04 ED05 EE01

EE02 EE03 EE04 EF01 EF02

EF03 EG01 EG02 EG03 FA01

FA10 FB01 FB02 FB03 FC01

FC02 FC03 FD01 FE01 FF01

FG01 FH01 FJ01 FK01 FL01

GA01 GA02 GA03 GA10 GB01

GC01 GD01 GE01 HH01 HH03

HH05 HH07 HH09 HH11 HH13

HH15 HH17 HH20 JJ01 JJ03

JJ05 JJ07 JJ10 KK01 KK03

KK05 KK07 KK10 MM04 NN19

NN21

5F072 AB07 AK03 JJ05 JJ20 KK09

KK15 KK26 PP10 RR01 SS06

YY17